(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-44852

(P2000-44852A)

(43)公開日 平成12年2月15日(2000.2.15)

(51) Int.Cl.7 C 0 9 D 11/00 識別記号

FΙ

テーマコード(参考)

C09D 11/00

4J039

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 11 頁)

(21)出願番号	特願平10-214028	(71)出願人 000000918
		花王株式会社
(22)出顧日	平成10年7月29日(1998.7.29)	東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号
		(72)発明者 髙橋 茂樹
		栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会
		社研究所内
•		(72)発明者 水島 龍馬
		栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会
		社研究所内
		(74)代理人 100076532
		弁理士 羽鳥 修 (外1名)
		用 的 田 1 a a to 2

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 インクジェット記録用水系インク

(57)【要約】

【課題】 一般のインク特性を満足し、且つ60℃以上 の高温で長期間保存後の安定性に優れたインクジェット 記録用インクを提供すること。

【解決手段】 色材により着色された有色ポリマー微粒 子のポリマーエマルジョンからなり、ベタイン系化合物 及び多価アルコールを含有すると共に尿素系化合物を6 重量%以下含有するインクジェット記録用水系インク。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 色材により着色された有色ポリマー微粒 子のポリマーエマルジョンからなり、下記式(1)で表 されるベタイン系化合物及び多価アルコールを含有する* *と共に尿素系化合物を6重量%以下含有するインクジェ ット記録用水系インク。

【化1】

$$\begin{array}{c}
R_{2} \\
R_{1}-N^{*}-R_{4}-COO^{-} \\
R_{3}
\end{array}$$
(1)

(式中、R1~R1は同一の又は異なる水素原子、炭素数1~5の炭化水素基若し くはアミノ基が置換していてもよいアシル基を示し;R、は置換基が分岐して いてもよい (次素数1~5のアルキレン基を示す。)

【請求項2】 更にリン酸エステル塩を含有する請求項 1記載のインクジェット記録用水系インク。

【請求項3】 更にグリセリルエーテル化合物又は一価 アルコールの一種以上を含有する請求項1又は2記載の インクジェット記録用水系インク。

【請求項4】 上記尿素系化合物が尿素、メチル尿素、 ジメチル尿素又はエチル尿素である請求項1~3の何れ かに記載のインクジェット記録用水系インク。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、一般のインク特性 を満足し、且つ60℃以上の高温で長期間保存後の安定 性に優れたインクジェット記録用インクに関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】本出願 人は、先に特開平9-183931号公報及び特開平9 -286939号公報において、記録紙での耐水性や定 着性の向上及びインクのプリンタヘッドへの焦げ付き防 30 で、下記式(1)で表されるベタイン系化合物及び多価 止等を目的として、ポリマー微粒子に色材を含浸させた ポリマーエマルジョンからなるインクジェット用インク を提案した。斯かるインクによれば従来のインクジェッ ト用インクが有していた低耐水性等の問題は解決され る。しかし、インクジェット用インクに要求される種々※

【0003】従って、本発明は、一般のインク特性を満 20 足し、且つ60℃以上の高温で長期間保存後の安定性に 優れたインクジェット記録用インクを提供することを目 的とする。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、ポリマー エマルジョンからなるインクに特定のベタイン系化合物 と多価アルコールとを含有させ、且つ尿素系化合物の含 有量を特定の量以下とすることによって上記目的が達成 されることを知見した。

【0005】本発明は、上記知見に基づきなされたもの アルコールを含有すると共に尿素系化合物を6重量%以 下含有するインクジェット記録用水系インクを提供する ことにより上記目的を達成したものである。

[0006]

【化2】

$$\begin{array}{c}
R_{2} \\
R_{1}-N^{+}-R_{4}-COO^{-} \\
R_{3}
\end{array}$$
(1)

(式中、R1~R1は同一の又は異なる水素原子、炭素数1~5の炭化水素基若し くはアミノ基が置換していてもよいアシル基を示し; R. は置換基が分岐して いてもよい炭素数1~5のアルキレン基を示す。)

[0007]

【発明の実施の形態】本発明のインクジェット記録用水 系インク (以下、単に「インク」という) を、その好ま しい実施形態について説明する。本発明のインクには、 上記式(1)で表されるベタイン系化合物が含有されて いる。このベタイン系化合物を含有させることによっ

たインクに保湿効果が付与されて液安定性が向上し、更 にインクの吐出性が高まる。

【0008】上記式 (1) 中、R1、R2及びR3とし ては、好ましくは同一の又は異なるメチル基、エチル 基、プロピル基及びイソプロピル基等が用いられる。R よしては、好ましくはメチレン基、エチレン基、プロ て、高温で長期間保存後の安定性が極めて高くなり、ま 50 ピレン基及びブチレン基が用いられ、特に好ましくはメ

チレン基が用いられる。上記ベタイン系化合物としては、水に対する溶解性が高いものが特に好ましく用いられる。そのような化合物の例としては、N, N, N- リメチルグリシン、 α - プロピオベタイン及び γ - ブチロベタイン等が挙げられる。特にN, N, N- トリメチルグリシンがインクの保湿性が良いため、吐出性が向上し、目詰まり防止性が良好となる。

【0009】上記ベタイン系化合物は、色材100重量 部に対して10~500重量部、特に40~300重量 部含有されていることが好ましい。含有量がこの範囲内 10 であれば十分な高温保存安定性が発現する。

【0010】本発明のインクには、尿素系化合物が6重 量%以下、好ましくは4重量%以下含有されている。本 発明者らの詳細な検討の結果、上記式(1)で表される ベタイン系化合物と尿素系化合物とを併用すると、イン クに一層の保湿性が付与されて液安定性が一層向上する ためインクの吐出性が一層高まることが判明したが、反 面、上記ベタイン系化合物と尿素系化合物との併用によ って60℃以上の高温でのインクの保存安定性が低下す ることも判明した。更に詳細な検討の結果、この高温保 20 存安定性の低下は尿素系化合物の含有量が6重量%以下 であれば実用に耐え得る程度になることが判明した。そ こで、本発明においては、尿素系化合物の含有量を6重 量%以下としたものである。上記併用の影響を全く受け ないようにするために、尿素系化合物が含有されなくて もよい。また、尿素系化合物が2種以上含有される場合 には、それらの合計の含有量が6重量%以下となるよう にする。

【0011】尿素系化合物の例としては、脂肪族系尿素及び芳香族系尿素が挙げられ、脂肪族系尿素としては尿 30素、メチル尿素、ジメチル尿素、トリメチル尿素、テトラメチル尿素、エチル尿素、ジエチル尿素、アセチル尿素、ビウレット、アラントイン等があり、芳香族系尿素としてはフェニル尿素、ベンジル尿素、NーエチルーN'ーフェニル尿素、エトキシフェニル尿素、ジフェニル尿素、テトラフェニル尿素、ベンゾイル尿素等がある。但し、エチレン尿素は除く。特に、尿素、メチル尿素、ジメチル尿素又はエチル尿素を上記ベタイン系化合物と、特定量以下でもって併用することが高温保存安定性の確保の点から好ましい。 40

【0012】上記ポリマーエマルジョンとしては、色材により着色された有色ポリマー微粒子のエマルジョンが用いられ、特に、水不溶性又は水難溶性色材を含浸させたポリマー微粒子のエマルジョンが用いられることが好ましい。本明細書において、「色材を含浸させた」とは、ポリマー微粒子中に色材を封入した状態及びポリマー微粒子の表面に色材を吸着させた状態の何れか又は双方を意味する。この場合、本発明のインクに配合される

色材はすべてポリマー微粒子に封入又は吸着されている 必要はなく、本発明の効果が損なわれない範囲におい て、該色材がエマルジョン中に分散していてもよい。本 発明の好ましい態様においては、上記インクは、水不溶 性又は水難溶性色材が含浸されたポリマー微粒子の水系 分散液(エマルジョン)からなり、且つ上記ベタイン系 化合物を含有すると共に上記尿素系化合物を 6 重量%以 下含有し、更に後述する多価アルコールを含有してい る。

【0013】上記色材としては、水不溶性若しくは水難溶性であって、上記ポリマーによって吸着され得る色材であれば特に制限なく用いられる。本明細書において、水不溶性若しくは水難溶性とは、20℃で水100重量部に対して、色材が10重量部以上溶解しないことをいい、溶解するとは、目視で水溶液表層または下層に色材の分離や沈降が認められないことをいう。上記色材としては、例えば、油溶性染料、分散染料等の染料や、顔料等が挙げられる。特に、良好な吸着・封入性の観点から油溶性染料及び分散染料が好ましい。

0 【0014】本発明に用いられる上記の各染料は、ポリマー微粒子に効率的に含浸される観点から、有機溶剤、例えば、ケトン系溶剤に2g/リットル以上、特に20~600g/リットル溶解することが好ましい。

【0015】上記色材は、十分な印字濃度の確保及びポリマー微粒子の安定性の確保の点から、本発明のインク中に $1\sim30$ 重量%、特に $1.5\sim25$ 重量%含有されることが好ましい。また、上記色材の含有量は、ポリマーの含有量との関係において、該ポリマーの重量に対して約 $10\sim200$ 重量%、特に約 $25\sim150$ 重量%であること好ましい。

【0016】上記ポリマーエマルジョンを形成するポリマーとしては、例えば、ビニル系ポリマー、ポリエステル系ポリマー及びポリウレタン系ポリマー等を用いることが出来る。特に好ましく用いられるポリマーはビニル系ポリマー及びポリエステル系ポリマーである。以下、これらのポリマーについてそれぞれ説明する。

【0017】上記ビニル系ポリマーとしては、下記式(2)で表されるシリコーンマクロマー並びにアクリルアミド及びメタクリルアミド系モノマー(但し、塩生成基を有するものは除く)からなる群から選ばれる一種以上の重合性モノマー(a)と、塩生成基を有する重合性不飽和モノマー(b)と、これらモノマーと共重合可能なモノマー(c)とをラジカル重合開始剤の存在下に共重合させて得られるビニル系ポリマーを用いることが、耐焦げ付き性が良好となる点で好ましい。

[0018]

【化3】

 $X(Y)_n S i (R_\delta)_{3-n}(Z)_n$

(2)

(式中、

X: 重合可能な不飽和基を示す。

Y:二価の結合基を示す。

Rs: 水素原子、低級アルキル基、アリール基又はアルコキシ基を示し、複数個 のR。は同一でも異なっていてもよい。

Z:少なくとも約500の数平均分子量を有する一価シロキサンポリマー部分 を示す。

n: 0又は1を示す。

m:1~3の整数を示す。)

【0019】上記式(2)で表されるシリコーンマクロ マーにおいて、Xは重合可能な不飽和基を示し、具体的 にはCH₂ = CH-及びCH₂ = C (CH₃) - 等の基 が挙げられる。Yは二価の結合基を示し、具体的には一 COO-、-COOC_b H_{2b}-(ここでbは1~5の数 を示す)及びフェニレン基等が挙げられ、-COOC3 H₆ - が好ましい。 R₅ は水素原子;メチル基やエチル トキシ基等のアルコキシ基を示し、メチル基であること が好ましい。Zは少なくとも約500の数平均分子量 〔ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(以下GP Cという)でポリエチレン換算する。以下同じ]を有す る一価シロキサンポリマー部分を示し、好ましくは数平 均分子量800~5000の一価のジメチルシロキサン ポリマーである。nは0又は1であり、好ましくは1で ある。mは1~3の整数であり、好ましくは1である。 【0020】好ましいシリコーンマクロマーとしては、 本出願人の出願に係る特開平9-286939号公報の 30 メタクリル酸のジアルキルアミノ基を有するエステル 第5欄~第6欄の段落番号〔0016〕記載のもの等が 挙げられ、特に好ましいものは同公報の第5欄~第6欄 の段落番号 [0020] 記載のシリコーンマクロマー 〔チッソ(株)製のFM-0711 (商品名)〕である。

【0021】上記アクリルアミド又はメタクリルアミド 系モノマー〔以下「 (メタ) アクリルアミド系モノマ 一」という〕としては、特開平9-286939号公報 の第5欄40行~第7欄22行記載のもの等が用いら れ、特にアクリルアミド、N - (1,1 -ジメチル-3- オ キソブチル)アクリルアミド(ダイアセトンアクリルア 40 ミド)、N.N -ジメチルアクリルアミド、N,N -ジエチ ルアクリルアミド、N,N ージイソプロピルアクリルアミ ド、N,N ージブチルアクリルアミド、N ーt ーブチルア クリルアミド、N-t-ヘキシルアクリルアミド、Nt -オクチルアクリルアミド、N -ベンジルアクリルア ミド、N ーイソプロピルアクリルアミド、N-メチロー ルアクリルアミド、N ーシクロヘキシルアクリルアミド 等のアクリルアミドモノマー、並びにメタクリルアミ ド、N.N ージメチルメタクリルアミド、N,N ージエチル

N-t-オクチルメタクリルアミド、N-イソプロピル メタクリルアミド、N ーメチロールメタクリルアミド、 N -シクロヘキシルメタクリルアミド等のメタクリルア ミドモノマーを用いることが好ましい。

【0022】上記重合性不飽和モノマー(b) としては、 特開平9-286939号公報の第7欄23行~第8欄 29行記載のもの等が用いられ、特にカチオン性のモノ 基等の低級アルキル基;フェニル基等のアリール基;メ 20 マーとして、不飽和3級アミン含有モノマー、不飽和ア ンモニウム塩含有モノマー等があり、具体的には、ビニ ルピリジン、2 -メチル-5 -ビニルピリジン、2 -エ チルー5 ービニルピリジンの如きモノビニルピリジン 類;N,N -ジメチルアミノスチレン、N,N -ジメチルア ミノメチルスチレンの如きジアルキルアミノ基を有する スチレン類;N,N -ジメチルアミノエチルアクリレー ト、N,N ージメチルアミノエチルメタクリレート、N,N ージメチルアミノプロピルアクリレート、N.N ージエチ ルアミノプロピルメタクリレートの如きアクリル酸又は 類;2 -ジメチルアミノエチルビニルエーテルの如きジ アルキルアミノ基を有するビニルエーテル類; N-(N', N' -ジメチルアミノエチル) アクリルアミド、N - (N',N' ージメチルアミノエチル) メタクリルアミ ド、N - (N', N' - ジエチルアミノエチル) アクリルア ミド、N- (N', N' -ジエチルアミノエチル) メタクリ ルアミドの如きジアルキルアミノ基を有するアクリルア ミド又はメタクリルアミド類、あるいはこれらをハロゲ ン化アルキル (アルキル基の炭素数1から4) の如き公 知の4級化剤で4級化したもの等が挙げられる。また、 アニオン性のモノマーとしては、不飽和カルボン酸モノ マー、不飽和スルホン酸モノマー、不飽和リン酸モノマ 一等があり、具体的には、不飽和カルボン酸モノマーと しては、アクリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、マレ イン酸等、又はそれらの無水物及び塩があり、不飽和ス ルホン酸モノマーとしては、スチレンスルホン酸、2 -アクリルアミドー2ーメチルプロパンスルホン酸等及び これらの塩、その他2 ーヒドロキシエチル (メタ) アク リル酸の硫酸モノエステル及びそれらの塩があり、不飽 メタクリルアミド、N-t-ブチルメタクリルアミド、 50 和リン酸モノマーとしては、ビニルホスフェート、ジフ

7

ェニルー2 ーメタクリロイロキシエチルホスフェート等 を用いることが好ましい。

【0023】上記のモノマー(a) 及び(b) と共重合可能なモノマー(c) としては、特開平9-286939号公報の第8欄30行〜第9欄1行記載のもの等が用いられ、特にアクリル酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル酸ローブチル、アクリル酸はーブチル、アクリル酸シーエチルへキシル、アクリル酸ドデシル等のアクリル酸エステル類;メタクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸ローブチル、メタクリル酸ローブチル、メタクリル酸ドデシル等のメタクリル酸エステル類;スチレン、2ーメチルスチレン等のスチレン系モノマー;2ーヒドロキシエチルアクリレート、3ーヒドロキシプロピルメタクリレート、3ーヒドロキシプロピルメタクリレート等のヒドロキシル基含有*

*アクリレート及びメタクリレート; 片末端に重合性官能基を有するビニル系ポリマーからなるビニル系マクロマー、片末端に重合性官能基を有するポリエステルからなるポリエステル系マクロマー、片末端に重合性官能基を有するポリウレタンからなるポリウレタンマクロマー、
片末端に重合性官能基を有するポリアルキルエーテルからなるポリアルキルエーテルマクロマー等を用いることが好ましい。

【0024】上記モノマー(c) としては、上記のものに 10 限定されず、市販のラジカル共重合性モノマーを用いる こともできる。特に、下記式(3-1) ~(3-4) で表される モノマーを一種以上使用することが、エマルジョンの保 存安定性の点から好ましい。

【0025】 【化4】

$$CH_{2} = C - COO + CH_{2} - CH + CH_{2} - CH + H$$

$$CH_{2} = C - COO + CH_{2} - CH + CH_{2} - CH + H$$

$$C = N + C + CH$$

$$C = N + CH$$

$$C = N + CH$$

(式中、xおよびyは、x/y=6/4~10/0で、重量平均分子量が1,000~10,000となる数を示す。)

$$CH_{2} = C - COO - CH_{2} - C - COOCH_{3}$$

$$CH_{2} = C - COOCH_{3}$$

$$COOCH_{3}$$

$$CH_2$$

 $CH_2 = C - COO + CH_2CH_2O \rightarrow_0 - CH_3$ (3-3)

$$\begin{array}{c}
CH_{2} \\
CH_{2} = C - COOC_{2}H_{4}O - C - C_{5}H_{10}O - CH_{5} \\
0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C + C - C_{5}H_{10}O - CH_{5} \\
0
\end{array}$$

(式中、p、q、rは、重量平均分子量が500~10,000となる数を示す。)

【0026】上記式(3-1)~(3-4)で表されるモノマーとしては市販品も使用することができる。例えば、片末端にメタクリロイルオキシ基を有するスチレン及び/又はアクリロニトリル共重合体マクロマー〔東亜合成(株)製、AN-6、AS-6(商品名)〕、片末端にメタクリ

ロイルオキシ基を有するメタクリル酸メチル重合体マク 50

ロマー〔東亜合成(株)製、AA-6(商品名)〕、片末端にメタクリロイルオキシ基を有するポリオキシエチレンマクロマー〔新中村化学(株)製、NKエステルM-90Gnew、同M-40Gnew、同M-20Gnew(商品名)〕、片末端にメタクリロイルオキシ基を有するポリエステルマクロマー〔ダイセル化学工業(株)製、FM4DX (商品名)〕等が

挙げられる。

【0027】上記ビニル系ポリマーを合成する場合には、上記モノマー(a)をモノマー全量に対して1~40重量%、上記モノマー(b)をモノマー全量に対して1~25重量%、上記モノマー(c)をモノマー全量に対して35~96重量%の割合で用いて共重合させることが好ましい

【0028】上記ビニル系ポリマーは、特開平9-286939号公報の第9欄10~23行に記載の重合方法により得ることができ、特に溶液重合法により製造され10ることが好ましい。

【0029】共重合の際にはラジカル重合開始剤が用いられ、その例としては特開平9-286939号公報の第9欄24行~36行に記載のもの等が挙げられ、特に2,2'-アゾビスイソブチロニトリル、2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)、2,2'-アゾビス(4-メトキシー2,4-ジメチルバレロニトリル)、ジメチルー2,2'-アゾビスブチレート、2,2'-アゾビス(2-メチルブチロニトリル)、1,1'-アゾビス(1-シクロヘキサンカルボニトリル)等のアゾ化合物を用いることが好ましい。これらのラジカル重合開始剤は、モノマー全量に対して0.001~2.0モル%、特に0.01~1.0モル%用いられることが好ましい。

【0030】共重合の際には、更に重合連鎖移動剤を添加しても良い。重合連鎖移動剤の具体例としては、特開平9-286939号公報の第9欄37行~第10欄10行に記載のもの等が挙げられ、特にメルカプトエタノール、nードデシルメルカプタン、tードデシルメルカプタンなどのメルカプタン類;ジメチルキサントゲンジスルフィドなどのキサントゲンジスルフィド類;テトラ30メチルチウラムジスルフィドなどのチウラムジスルフィド類;四塩化炭素などのハロゲン化炭化水素類;ペンタフェニルエタンなどの炭化水素類;及びアクロレイン、メタクロレイン、アリルアルコール、αーメチルスチレンダイマー(2,4ージフェニルー4ーメチルー1ーペン*

*テンが50重量%以上のものが好ましい)等の不飽和環状 炭化水素化合物;キサンテン、2,5 ージヒドロフラン等 の不飽和ヘテロ環化合物等を用いることが好ましい。

10

【0031】このようにして得られるビニル系ポリマーの重量平均分子量(GPCでポリエチレン換算する。以下同じ)は、3, $000\sim50$, 000であることが好ましい。

【0032】ポリエステル系ポリマーとしては、JIS K 0070に基づく酸価が3~100KOHmg/gのものが好ましく用いられる。上記酸価が3KOHmg/gに満たないと、色材を安定に含浸させたポリマーエマルジョンが得られない場合があり、100KOHmg/gを超えると、インクの耐水性が劣る場合があるので、上記範囲内とすることが好ましい。上記酸価は、より好ましくは3~90KOHmg/g、更に好ましくは30~80KOHmg/g、特に好ましくは50~70KOHmg/gであることが、エマルジョン形成性及び安定性が向上する点で良好な結果をもたらす。

【0034】上述の好ましい物性を有するポリエステル系ポリマーとしては、例えば下記式(4)で表されるジオール成分から誘導される単位をポリエステル鎖中に含むものが挙げられる。特に、下記式(4)で表されるジオール成分〔以下、(a)成分という〕と、多価カルボン酸及び/又はその誘導体〔以下、(b)成分という〕とを共縮重合して得られたものが好ましい。

【0035】 【化5】

$$H \xrightarrow{\bullet} O \xrightarrow{\bullet} O \xrightarrow{R_6} O \xrightarrow{\bullet} O \xrightarrow{\bullet} H \qquad (4)$$

(式中、 R_6 は、炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を示し、Aは炭素数 $2\sim4$ のアルキレン基を示し、s及び t は同一の又は異なる 1 以上の整数を示し、かつ s+t の平均値は $2\sim1$ 0 である。)

【0036】上記(a) 成分である上記式(4) で表される ジオール成分は、ビスフェノールAのアルキレンオキシ ド付加物、特にビスフェノールAのエチレンオキシド又 はプロピレンオキシド付加物が好ましい。

【0037】上記(b) 成分である多価カルボン酸及び/ 又はその誘導体は、例えば多価カルボン酸、その酸無水 物及びその低級アルキルエステルからなる群から選ばれ 50

る一種以上が用いられる。

【0038】上記多価カルボン酸としては、二価以上のカルボン酸が用いられる。また、これら多価カルボン酸の低級アルキルエステルとしては、炭素数1~4のアルキルエステルが用いられる。就中、上記多価カルボン酸として、マレイン酸、フマール酸、イタコン酸、フタル酸、イソフタル酸、テレフタル酸、コハク酸、ダイマー

酸等の二価のカルボン酸、又は1,2,4-ベンゼント リカルボン酸、無水トリメリット酸を用いることが好ま しい。

【0039】上記ポリエステル系ポリマーは、上記ジオ ール成分と、多価カルボン酸及び/又はその誘導体とを 共縮重合して得られる。この共縮重合方法に特に制限は なく公知の方法が用いられる。上記(a) 成分と上記(b) 成分とのモル比は、上記(a)成分1モルに対して上記(b) 成分が0.01~1.4モル、特に0.1~1.2モ ルが好ましい。

【0040】上記ポリエステル系ポリマーのうち、上記 式(4) で表されるジオール成分 [上記(a) 成分] と、無 水トリメリット酸〔以下、(b)'成分ともいう〕と、無水 トリメリット酸以外の多価カルボン酸及び/又はその誘 導体〔以下、(b)"ともいう〕とを共縮重合して得られた ポリエステル系ポリマー(以下、ポリエステルAとい う) が好ましい。

【0041】上記(b)'成分を用いることにより、エマル ジョンの形成性、安定性及び色材の吸着量が向上する。 上記ポリエステルA中での無水トリメリット酸の結合形 20 態は、無水トリメリット酸中の環状無水部位が開環し、 ポリエステル鎖中に組みこまれている状態である。トリ メリット酸そのものではなく、その酸無水物を用いるこ とにより、特にポリエステル合成時の高反応性及びエマ ルジョンの高形成性という効果が奏されるために好まし

【0042】上記ポリエステルAに用いられる上記(b) " 成分としては、上述した上記ポリエステルに用いられる 上記(b) 成分から、無水トリメリット酸を除いたものを 用いるのが好ましい。

【0043】上記ポリエステルAにおける共縮重合成分 である、上記(a) 成分と上記(b) が成分と上記(b) が成分と のモル比は、(a) 成分1モルに対して、(b)'成分が0. 05~0.7モル、特に0.1~0.5モルが好まし い。上記(b) "成分は0.3~1.2モル、特に0.5~ 1. 1モルが好ましい。

【0044】上記ポリエステルA成分に、更にダイマー 酸を加えて共縮重合して得られたポリエステル系ポリマ ーも好ましい。上記ダイマー酸は、不飽和脂肪酸2分子 の重合反応により合成された物質であり、例えば、非環 40 式ダイマー酸、単環式ダイマー酸、二環式ダイマー酸が あり、これら一種以上を適宜組合せて用いられる。市販 品ではユニダイム22 (商品名、ユニオンキャップ社 製)、ハリダイマー(商品名、播磨化成社製)が使用で きる。上記ダイマー酸を用いることにより、エマルジョ ンの形成性、安定性が向上し、色材が含浸され易くな る。エマルジョンの形成性、安定性の更なる向上の点か ら非環式ダイマー酸が特に好ましい。

【0045】上記ダイマー酸は、上記(a) 成分1モルに

モルが好ましい。他の好ましい成分比率は上記した通り である。

【0046】上記ポリエステル系ポリマーは、ガラス転 移点(以下、Tgという)が20℃以上が好ましく、特 に、50~150℃が好ましい。また、圧電素子を用い たインクジェット方式では20℃以上、熱エネルギーを 用いたインクジェット記録方式では30℃以上が好まし い。これらの好ましい範囲を外れると、上記ポリエステ ル系ポリマーがプリンタのノズルで固化し易く、ノズル 10 が詰まる場合がある。また、印字した紙を重ねるとイン クの紙写りが起こる場合がある。なお、Tgは示差走査 熱量計(以下、DSCという)で測定される。

【0047】上述した各種ポリマーは、十分な印字濃度 の確保及び蒸発に伴うインクの増粘やポリマー微粒子の **凝集に起因するプリンタヘッドの目詰まり防止の点か** ら、本発明のインク中に固形分として1~30重量%、 特に2~20重量%含有されることが好ましい。

【0048】本発明のインクには多価アルコールが含有 されている。この多価アルコールは湿潤剤として用いら れるものであり、その例としてはエチレングリコール、 プロピレングリコール、ジエチレングリコール、トリエ チレングリコール、テトラエチレングリコール、ポリエ チレングリコール及びグリセリン並びにそのエーテル類 等が挙げられる。これらの多価アルコールは、保湿性及 び初期吐出安定性の向上の点から、色材100重量部に 対して50~1000重量部、特に100~500重量 部含有されることが好ましい。

【0049】本発明のインクは、水(望ましくはイオン 交換水)を媒体とし、その配合量は、好ましくは50~ 98重量%、更に好ましくは55~95重量%、一層好 30 ましくは60~90重量%である。

【0050】本発明のインクには、印字ヘッドのフェイ ス面の汚れに起因するインク吐出不良の防止及びインク 液滴の着弾位置の精度向上を目的として、上述の成分の 他に、アルキルリン酸塩及びポリオキシエチレンアルキ ルエーテルリン酸塩等のリン酸エステル塩を含有させる ことが好ましい。これらのリン酸エステル塩は、モノエ ステル塩又はジエステル塩であることが好ましく、特に ジエステル塩であることが好ましい。上記アルキルリン 酸塩におけるアルキル基の炭素数は8~18が好まし い。また、上記ポリオキシエチレンアルキルエーテルリ ン酸塩におけるアルキル基の炭素数も同様に8~18が 好ましく、オキシエチレン基の付加モル数は0~20モ ルが好ましい。リン酸エステル塩の含有量は、色材のへ ッドへの焦げ付きによるインク吐出不良の防止及びイン ク液滴の着弾位置の精度向上の点から、色材100重量 部に対して0.01~50重量部、特に0.1~40重 量部であることが好ましい。

【0051】また、本発明のインクに、下記式(5)で 対して $0.001\sim0.7$ モル、特に $0.01\sim0.5$ 50 表されるアルコキシプロパンジオール若しくはそのオキ

14

シアルキレン誘導体又はグリセリルエーテルを含有させることも好ましい。特に好ましいものはグリセリルエーテル(アルキル基の炭素数 1~10のもの)である。また、一価のアルコールを含有させることも好ましい。特に、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、n ーブチルアルコール、オクチルアルコール等が好ましい。更に、これら一価アルコールと上述のアルコキシプロパンジオール又はそのオキシアルキレン誘導体と*

*を併用してもよい。これらの成分の含有量は、印字ヘッドのフェイス面の汚れ防止及びインクの紙への浸透性促進の点から、色材100重量部に対してそれぞれ0.01~50重量部、特に0.1~40重量部であることが好ましい。

【0052】 【化6】

 $R-O-CH_2-CH-CH_2O(AO)_a-H$ $O-(AO)_b-H$ (5)

(式中、Rは炭素数1~10のアルキル基を示し、Aは炭素数2~4のアルキレン基を示し、a及びbは両者の和が0~10となるような数を示す。)

【0053】更に、本発明のインクに、従来公知の各種添加剤、例えば、分散剤、シリコーン系等の消泡剤、表面張力調整剤、ベンゾトリアゾール、ベンゾフェノン、サリチル酸エステル及びシアノアクリレート等の紫外線吸収剤、クロロメチルフェノール系等の防御剤、EDTA等のキレート剤、亜硫酸塩等の酸素吸収剤を配合させ 20 てもよい。

【0054】上記分散剤は、ポリマー微粒子の小粒径化やエマルジョンの安定性等の点から、本発明のインク中に、通常0.01~10重量%含有されることが望ましく、0.05~5重量%配合されることが更に望ましく、0.1~1重量%配合されることが更に一層望ましい。

【0055】上記消泡剤は、本発明のインク中に0~2 重量%、特に0.001~2重量%、とりわけ0.00 5~0.5重量%配合されることが好ましい。消泡剤の 30 量が2重量%を超えると泡の発生は抑えられるものの、 印字の際にインク内ではじきが発生し、印字品質の低下 が起こる場合がある。

【0056】上記表面張力調整剤としては、上述のシリコーン系消泡剤や、カチオン、アニオン或いはノニオン系の各種界面活性剤を使用することができる。特に、シリコーン系消泡剤や、アルキルフェノールのエチレンオキサイド化合物、アセチレングリコールのエチレンオキサイド付加物を用いることが泡の発生の抑制、インクの表面張力の調整のしやすさ、及びインク吐出性、にじみ40が少ない、印字濃度ムラがない等の点で好ましい。これら表面張力調整剤は、印字品質やインクの液安定性等の点から、本発明のインク中に0.005~15重量%含有されることが望ましい。

【0057】本発明のインクは、インクの滲み及び印字品質の低下の防止並びにプリントヘッドノズルからのインク漏れ防止の点から、その20℃における表面張力が、25~65mN/m、特に28~50mN/mであることが好ましい。上記表面張力は、協和界面科学

(株) 製の自動表面張力計(CBVP-Z型)により測 50 のインクが得られる。

定することができる。

【0058】本発明のインクは、インクジェットプリンタで用いたときの吐出の安定性の点から、その20℃における粘度が、0.5~8mPa・sec、特に1~5mPa・secであることが好ましい。上記粘度は、

(株)東京計器製のE型粘度計(VISCONIC ELD)又は、(株)ニッカトー東京支社製の回転振動式粘度計(ビスコメイト VM-100)により測定することができる。

【0059】次に、本発明のインクの好ましい製造方法について説明する。先ず、有機溶媒中に上記ポリマーと上記色材とを添加する。次いで、得られた溶液又は分散液に、中和剤及び必要に応じて界面活性剤を加え、上記ポリマー中の塩生成基をイオン化する。次いで、得られた混合物に水を加える際に、公知の乳化方法を用いて乳化する。その乳化方法の例としては、マイクロフルイダイザー等の乳化機を用いる方法や転相乳化法等がある。その後、系を減圧下に加熱することにより該乳化物から上記有機溶媒を留去させる。これにより、上記色材を含浸させたポリマーの微粒子のエマルジョンが得られる。【0060】上記エマルジョン調製の際に、色材と共に

各種の疎水性の安定化剤を上記水不溶性有機溶媒に溶解させておくことで、上記ポリマー中に該安定化剤を封入させることも出来る。安定化剤としては、特に限定されるものではないが、例えば、上述したベンゾトリアゾール、ベンゾフェノン、サリチル酸エステル及びシアノアクリレート等の紫外線吸収剤;ヒンダードフェノール系、アミン系等の1次酸化防止剤;リン系、硫黄系等の2次酸化防止剤;ヒンダードアミン系等の紫外線安定化剤等を用いることが出来る。

【0061】このようにして色材を含浸させたポリマー 微粒子のエマルジョンに、上記ベタイン系化合物を含有させ、更に上記尿素系化合物を6重量%以下含有させるか又は該尿素系化合物を含有させず、更に必要に応じてその他の成分を添加・分散させることによって、本発明のインクが得られる。

16

【0062】本発明のインクの調製に際しては、粗大粒 子を除去することが好ましい。例えば、調製後のインク をフィルターにより加圧濾過或いは遠心分離器で処理し て、好ましくは2000nm以上、更に好ましくは10 00 n m以上、一層好ましくは500 n m以上の粒子を 除去することにより、目詰まりのないインクが得られ る。

【0063】このようにして得られたポリマーエマルジ ョン及び最終的なインクのpHは、エマルジョンの安定 性を確保する為に5~12、好ましくは5.5~10と 10 することが好ましい。

【0064】本発明のインクは、インクジェット記録用 のインクとして使用されるものであるが、その他のイン クとして、例えば、一般の万年筆、ボールペン、サイン ペン等の筆記具用のインクとしても使用可能である。

[0065]

【実施例】例中の「%」は特記しない限り重量基準であ る。

【0066】〔製造例1〕撹拌機、還流冷却管、滴下口 ート、温度計、窒素導入管の付いた反応器に、重合溶媒 20 撹拌した後、マイクロフルイダイザー(マイクロフルイ としてメチルエチルケトン20g、重合性不飽和モノマ ーとして、表1の初期仕込みモノマーの欄に記載されて いるモノマー及び重合連鎖移動剤を仕込み、窒素ガス置 換を充分行った。一方、滴下ロート中に、表1の滴下モ ノマーの欄に記載されているモノマー及び重合連鎖移動 剤とメチルエチルケトン60gと、2,2'ーアゾビス (2, 4-ジメチルバレロニトリル) 0.2gとを充分 窒素置換を行った後に仕込んだ。窒素雰囲気下、反応容*

*器内の混合液を撹拌しながら65℃まで昇温させ、滴下 ロート中の混合液を3時間かけて徐々に滴下した。滴下 が終了して2時間後、2, 2'-アゾビス(2, 4-ジ メチルバレロニトリル) 0.1gをメチルエチルケトン 5gに溶解した溶液を加え、更に65℃で2時間、70 ℃で2時間熟成させることによりビニル系ポリマー溶液

【0067】得られたビニル系ポリマー溶液の一部を、 減圧下、105℃で2時間乾燥させ、完全に溶媒を除去 することによって単離した。このビニル系ポリマーの重 量平均分子量及びTgを、GPC(溶媒:テトラヒドロ フラン)及びDSCを用いてそれぞれ測定したところ、 約10,000及び180℃であった。

【0068】上記で得られたビニル系ポリマー溶液を減 圧乾燥させて得られたビニル系ポリマー5gに、トルエ ン25g及びVail Fast Blue 2606 〔オリエント化学 (株) 製〕5gを加えて完全に溶解させ、水酸化ナトリ ウム水溶液を2g加えてビニル系ポリマーの塩生成基を 一部中和した。次いで、イオン交換水300gを加え、 ダイザー社製)を用いて、8500psiで30分間乳 化した。得られた乳化物を減圧下60℃でトルエンを完 全に除去し、更に一部の水を除去することにより濃縮 し、疎水性染料を含浸させたビニル系ポリマー微粒子の エマルジョン(平均粒径;98nm、固形分濃度;10 %)を得た。

[0069]

【表1】

	製造例(
		部		
初期仕込みモノマー 及び重合連鎖移動剤	l Table 1	1 3 1 3 2 1 0 3		
滴下モノマー及び 重合連鎖移動剤		5 2 4 1 2 8 4 1. 2		

【0070】〔実施例1及び2並びに比較例1〕製造例 1で得られたビニル系ポリマー微粒子のエマルジョンを 下記配合で各成分を混合し、得られた分散液を 0. 2 μ ※

※mのフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除 去して水系インクをそれぞれ得た。

[0071]

[実施例1の配合]

・製造例1で得られたエマルジョン(固形分) 1 2 g ·N, N, N-トリメチルグリシン 10 g ・ジエチレングリコール 5 g ・エレクトロストリッパーF [商品名、花王 (株) 製] 1 g

17

(ポリオキシエチレンアルキルエーテルリン酸カリウム塩)

・イオン交換水	7 2 g

[0072]

[実施例2の配合]

・製造例1で得られたエマルジョン(固形分)	1 0 g
・αープロピオベタイン	1 0 g
・尿素	4 g
・ジエチレングリコール	5 g
・ジアルキルリン酸ナトリウム塩(アルキル基の炭素数8)	1 g
・イオン交換水	70 g

[0073]

[比較例1の配合]

・製造例1で得られたエマルジョン(固形分)	1 0 g
・尿素	8 g
・ジエチレングリコール	5 g
・nーブチルアルコール	2 g
・アセチレノールEH	1 g
・イオン交換水	7 4 g

【0074】〔実施例3〕ポリオキシプロピレン(2. ン1050g、非環式ダイマー酸化合物30%及び単環 式ダイマー酸化合物10%を含有するダイマー酸混合物 90g、フマール酸270g、無水トリメリット酸12 0g、ハイドロキノン1.5gをガラス製2リットルの 4つロフラスコに入れ、温度計、ステンレス製攪拌棒、 流下式コンデンサー及び窒素導入管をこれに取りつけ た。マントルヒーター中で、窒素気流下にて210℃に て攪拌しつつ反応せしめた。重合度はASTM E28 -67に準ずる軟化点より追跡を行い、軟化点が100 淡黄色の固体であり、DSCによるTgは58℃であっ た。また、JIS ΚОО70に基づく該ポリエステル の酸価は53KOHmg/gであり、数平均分子量(G PCでポリスチレン換算)は5,500であった。次 に、上記ポリエステル150g、油溶性染料(オリエン ト化学製、OIL BLACK 860) 7 0 g及びテトラヒドロフラ*

2)-2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパ 20 N_2 置換後、攪拌して上記ポリエステル及び油溶性染料 をテトラヒドロフランに完全溶解させた。引き続き、ジ メチルエタノールアミン13.90g及び水酸化ナトリ ウム1.13gを加えて上記ポリエステル中のカルボキ シル基をイオン化した。更に、960gのイオン交換 水、3gのナフタレンスルホン酸のホルマリン縮合物塩 (HLB値8.51) 及び50gのN, N, N-トリメ チルグリシンからなる混合水溶液を滴下して撹拌した 後、減圧下で40℃に加熱してテトラヒドロフランを除 去して、N, N, N-トリメチルグリシン8%を含有し ℃に達した時反応を終了した。得られたポリエステルは 30 且つ色材(油溶性染料)を含浸させたポリエステル微粒 子のエマルジョン(平均粒径;20nm、固形分濃度; 20%)を得た。このエマルジョンを用いて下記配合で 各成分を混合し、得られた分散液を 0. 2 μ m のフィル ターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去して水系 インクを得た。

*ン500gをセパラブルフラスコに入れ、フラスコ内を

・上記エマルジョン (固形分) 20g(N, N, N-トリメチルグリシン8g含有) ・ジエチレングリコール 5 g ・グリセリン 2 g ・ジアルキルリン酸ナトリウム塩 (アルキル基の炭素数8) 1 g ・イオン交換水 7 2 g

【0075】 [実施例4及び比較例2] 実施例3におい て、50gのN、N、N-トリメチルグリシンに代え て、50gのγープロピオベタイン及び4gの尿素を用 い(実施例4)、50gのN,N;N-トリメチルグリ シン及び8gの尿素を用いる(比較例2)以外は実施例 1と同様にしてインクを得た。

【0076】 〔性能評価〕 実施例及び比較例で得られた インクについて下記の方法で耐水性、印字濃度及び高温 50 ◎:白色部の光学濃度が浸漬前の96%以上

保存安定性を評価した。その結果を表2に示す。

【0077】<耐水性>PPC用再生紙〔日本加工製紙 (株) 社製] にベタ印字し、1時間以上放置した後、静 水中に垂直に10秒間浸漬し、そのまま垂直に引き上げ た。室内にて自然乾燥させた後、印字されていない白色 部の光字濃度をマクベス濃度計RD918 (マクベス社 製)で測定し、耐水性を下記の基準で評価した。

〇:白色部の光学濃度が浸漬前の90%以上96%未満

×:白色部の光学濃度が浸漬前の90%未満

【0078】<印字濃度>PPC用再生紙〔日本加工製 紙(株)社製]にベタ印字し、室内にて24時間自然乾 燥させた後、その光学濃度をマクベス濃度計RD918 (マクベス社製) で測定し、下記の基準で評価した。

◎:反射濃度が1.2以上

〇:反射濃度が1.0以上1.2未満

×:反射濃度が1.0未満

【0079】 <高温保存安定性>インクを60℃の恒温 10 【0080】 室に3ヶ月間入れ、その前後のポリマー粒子の粒径分布*

*をコールターカウンターで測定して、高温保存安定性を 評価した。

20

◎: 粒径分布の変化が全くなく、単分散系で平均粒径が 100nm以下

〇:粒径分布の変化が微妙にあるが、単分散系で平均粒 径が100 n m以下

△:粒径分布が変化し、2ピーク以上の分布をもつ多分

散系で平均粒径が200mm以下

×:液底に凝集沈澱物が発生

【表2】

	実施例(実施例2	比較例1	実施例3	实施例4	出較例 2
耐 水 性 印 字 濃 度 高温保存安定性	000	000	О Δ ×	000	000	Ο Δ ×

【0081】表2に示す結果から明らかなように、実施 例1~4のインク(本発明品)は、耐水性及び印字濃度 20 【0082】 が高く、しかも高温保存安定性に優れていることが判 る。特に、尿素が含有されていない実施例1及び3のイ ンクは高温保存安定性に極めて優れていることが判る。 これに対して比較例1及び2のインクは高温保存安定性※

※に劣るものであることが判る。

【発明の効果】本発明によれば、一般のインク特性を満 足し、且つ60℃以上の高温で長期間保存後の安定性に 優れたインクジェット記録用インクが提供される。

フロントページの続き

(72)発明者 會田 健二

栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会 社研究所内

Fターム(参考) 4J039 AD05 AD09 AD10 AD12 AD23

AE04 AE06 AE07 AE11 BC10 BC11 BC13 BC32 BC37 BE01

BE22 CA06 EA42 EA44 EA46

GA24